**UNIVERSIDAD NACIONAL AUTÓNOMA DE MÉXICO**

**FACULTAD DE QUÍMICA**

DEPARTAMENTO DE QUÍMICA INORGÁNICA Y NUCLEAR

1622 QUÍMICA DE COORDINACIÓN (LABORATORIO)

**GUÍA PARA ELABORACIÓN DE INFORME 1**

Nombre del equipo:

Nombre de los alumnos:

**Responda las siguientes preguntas retomando lo expuesto en la bitácora virtual y en el protocolo de la práctica 1.**

1.- De acuerdo con la tarea previa y las observaciones indicadas en la bitácora indique la fórmula de los compuesto I y II.

|  |
| --- |
|  |

2.- Los complejos sintetizados claramente contienen cobalto (III), ¿Por qué se emplea una sal de cobalto (II) al inicio en lugar de usar directamente cobalto (III)?

|  |
| --- |
|  |

3.- En ambos procedimientos se emplea peróxido de hidrógeno, ¿Qué función desempeña este reactivo?

|  |
| --- |
|  |

4.- Para el compuesto I se requiere calentamiento de 1 hora a 60 ºC, mientras que para el compuesto II sólo se requiere 10 minutos de calentamiento. ¿Cómo se puede justificar esta diferencia tan grande en los tiempos de calentamiento?

|  |
| --- |
|  |

5.- ¿En qué puede ayudar el carbón activado para la síntesis del compuesto I? Cuide que su respuesta sea congruente con las fórmulas propuestas en la pregunta 1.

|  |
| --- |
|  |

6.- ¿Qué explicación razonable puede dar para el hecho que en la primera preparación del compuesto I no se obtuvo producto alguno (observe el comentario en la bitácora)?

|  |
| --- |
|  |